WHAT'S NEW

PRODUCTS & SERVICES ABOUT MICROPATENT













MicroPatent's Patent Index Database: Record 1 of 2 [Individual Record of JP61203105A]



JP61203105A 💆 19860909 FullText

Title: (ENG) POLYMERIZATION OF ALPHA-OLEFIN

Abstract: (ENG)

PURPOSE: To obtain an odorless uncolored polyolefin excellent in nonhaziness, by polymerizing an a-olefin in the presence of a specified catalyst.

CONSTITUTION: An a- olefin is polymerized at 40W100°C and a pressure of atmosphere W 40kg/cm2G for 10minW5hr in the presence of a catalyst prepared by mixing a complex (A) of an organomagnesium compound of formula I (wherein R 1is a 1W20C alkyl, cycloalkyl, aryl or aralkyl), e.g., magnesium dimethoxide, with a Ti compound, with a trialkylaluminum (B) of formula II (wherein R2is a 1W10C alkyl) and a stereoregularity improver (C) comprising 1pt.wt. aromatic carboxylic ester (e.g., methyl benzoate) and 10W1pts.wt. Si-O bond-containing organosilicon compound (e.g., alkoxysilane) at such a mixing ratio that 0. 01W0.1mM/l of component A, 100W200mol of component B and 30W100mol of component C are present per mol of Ti in component A.

Application Number: JP 4278385 A Application (Filing) Date: 19850306 Priority Data: JP 4278385 19850306 A X;

Inventor(s): TANAKA AKIRA

Assignee/Applicant/Grantee: IDEMITSU PETROCHEMICAL CO

Original IPC (1-7): C08F01000; C08F00464

Other Abstracts for Family Members: DERABS C86-276526 Other Abstracts for This Document: DERC86-276526

Patents Citing This One (2):

DOW GLOBAL TECHNOLOGIES INC US; BRADLEY JEFFERY S US; CHEN LINFENG → WO2005035596A1 20050421

US; SHEARD WILLIAM GEORGE US; ZUM MALLEN MICHAEL PHILIP US

CATALYST COMPOSITION WITH MONOCARBOXYLIC ACID ESTER INTERNAL DONOR AND

PROPYLENE POLYMERIZATION PROCESS

20050421 DOW GLOBAL TECHNOLOGIES INC US; CAMPBELL RICHARD E JR US; CHEN → WO2005035595A1

LINFENG US

SELF LIMITING CATALYST COMPOSITION WITH DICARBOXYLIC ACID ESTER INTERNAL DONOR

AND PROPYLENE POLYMERIZATION PROCESS

Legal Status: There is no Legal Status information available for this patent

























Copyright © 2002, MicroPatent, LLC. The contents of this page are the property of MicroPatent LLC including without limitation all text, html, asp, javascript and xml. All rights herein are reserved to the owner and this page cannot be reproduced without the express permission of the owner.

⑩ 公 開 特 許 公 報 (A) 昭61-203105

@Int_Cl_4

識別記号

庁内整理番号

❸公開 昭和61年(1986)9月9日

C 08 F 10/00 4/64

101

7167-4J

審査請求 未請求 発明の数 1 (全6頁)

49発明の名称

αーオレフインの重合方法

②特 願 昭60-42783

20出 願 昭60(1985)3月6日

勿発 明 者

田中

明

市原市姉崎2326番地

⑪出 願 人

出光石油化学株式会社

東京都千代田区丸の内3丁目1番1号

の代 理 人 弁理士 久保田 藤郎

外1名

明 細 書

1. 発明の名称

αーオレフィンの重合方法

2. 特許請求の範囲

(A) マグネシウム化合物とチクン化合物の複合体、(B) 有機アルミニウム化合物および(C) 立体規則性向上剤を主成分とする触媒を用いてαーオレフィンを重合する方法において、(A) 成分のマグネシウム化合物として一般式Mg(OR¹)。(式中、R¹は炭素数1~20のアルキル基、アリール基あマグネシウム化合物で表わされる有機式Ale R²、(式中、R²は炭素数1~10のアルキル基を示す。)で表わされるトリアルキルを表示す。)で表わされるトリアルキルで表示す。)で表わされるトリアルキルで表表のアルキルを表示す。)で表わされるトリアルキルアルミニウムを用い、(C) 成分として(i)方香族カルボン酸エステルと(ii) Si-O-C 結合を有する有機ケイ素化合物の混合物を用いることを特徴とするαーオレフィンの重合方法。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明はα-オレフィンの重合方法に関し、詳 しくは臭いや着色がなく、かつヘイズがすぐれ、 フィルム資材として有用なポリプロピレン等のポ リオレフィンを製造する方法に関する。

(従来の技術及び発明が解決しようとする問題点) 従来からプロピレン等のαーオレフィンを重合 する方法は様々なものがあり、例えば塩化マグネ シウム担体にチタンを担持した複合体、アルキル アルミニウム、アルキルアルミニウムハライドお よび芳香族カルボン酸エステルからなる触媒を用 いて高活性、高立体規則性のポリオレフィンを製 造する方法が知られている。

しかしながら、上述の方法では塩化マグネシウムやアルキルアルミニウムハライド起因するハロケンによる着色ならびに芳香族カルボン酸エステルに起因する臭いやヘイズの問題がある。このうち、臭いやヘイズについては、近年開発された有機ケイ素化合物と芳香族カルボン酸エステルとを

併用する方法によりある程度解決されている(特開昭59-64602号公報および特開昭59-91104号公報)。 しかし、塩素等のハロゲンによるポリオレフィンの着色の問題は未だ解決されていない。

そこで本発明者は、上記従来技術の問題点を解消し、無洗浄プロセスにおいても臭いがなくへイズにすぐれるとともに、着色のない高立体規則性のポリオレフィンを高活性にて製造する方法を開発すべく鋭意研究を重ねた。

[問題点を解決するための手段]

その結果、触媒成分におけるマグネシウム化合物として特定の有機マグネシウム化合物を用いまたもに、有機アルミニウム化合物としてアルキーウムハライドを用いずにトリアルキルアルミニウムのみを用い、さらに芳香族カルボンをリステルと有機ケイ素化合物を用いることを見出した。本発明はかかる知見に基いて完成したものである。

すなわち本発明は、(A) マグネシウム化合物と

R・は前記のとおり。〕で表わされる有機マグネシウム化合物を用いる。具体的にはマグネシウムジストキシド、マグネシウムジアロボキシド、マグネシウムジアロボキシンクスシンドをはいる。また、マグネシウムジアルコキシドをはいる。また、マグネシウムジアルコキシド、マグネシウムジストキシド、マグネシウムがはおいまれた。また、全人の有機マグネシウム化合物は市販の有機マグネシウムの表別である。といい。

本発明に用いる触媒の(A)成分はマグネシウム化合物とチタン化合物の複合体であるが、この複合体は上記有機マグネシウム化合物に各種のチタン化合物さらに所望により他の化合物を反応させ、様々な方法により調製される。そのうち最も好適なものとしては、特開昭 5 7 - 6 3 3 0 9 号公報に開示されている固体生成物をあげることができる。つまり、この固体生成物は上述した一般式Mg (OR!)*で表わされる有機マグネシウム化

チタン化合物の複合体。(B) 有機アルミニウと化合物の複合体。(B) 有機アルミニウとはのウェは分とび(C) 立体規則性向上剤を主成分方法でのよれてαーオレフィンを頂合するとしてもないて、(A) 成分のマグネンウム化合物としてものアルキル基。アリールを表別リールを表別リールを表別してものアルキル基を示す。)で表別しているのアルキル基を示す。)で表わされるトリアルを有限なるである。となるなのである。

本発明の方法に用いる触媒は上述の(A),(B) および(C) 成分を主成分とするものであり、そのうち(A) 成分はマグネシウム化合物とチタン化合物の複合体である。ここで本発明では、上記マグネシウム化合物として一般式Mg (OR!)。[式中、

合物を電子供与性化合物と接触させ、次いで一般式Ti(OR³)。X'--。 (式中、R³は炭素数 1~10のアルキル基。シクロアルキル基。アリール基。アルケニル基またはアラルキル基をデンし、ロは0以上4未満の実数であり、X'はハロゲン合有4個子シン化合物と2回以上反応させることによって行うれるものである。この際に用いる電子供与性化合物やハロゲン合有4個チタン化合物、ある109号公報に開示されているとおりである。309号公報に開示されているとおりである。

次に、(B) 成分である有機アルミニウム化合物としては、前述した如く一般式 A L R * 。(式中、R * は前配のとおり。) で表わされるトリアルキルアルミニウムが用いられる。このトリアルキルアルミニウムの具体例をあげれば、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソプチルアルミニウム、トリオクチルアルミニウムなどがある。なおここで、トリアルキルアルミニウムの代わりに

アルミニウムトリハライド、モノアルキルアルミニウムジハライドやジアルキルアルミニウムモノハライドなどのハロケン含有アルミニウム化合物を用いると、得られるポリオレフィンが着色されたものとなり好ましくない。

有する有機ケイ素化合物に変換させたものがあげられ、例えばSiC&。とアルコールとの併用が考えられる。

上記Si-〇-C結合を有する有機ケイ素化合 物の具体的化合物を示せば、トリメチルメトキシ シラン、トリメチルエトキシシラン、ジメチルジ メトキンシラン、ジメチルジエトキシシラン、ジ フェニルジメトキシシラン,メチルフェニルジメ トキシシラン,ジフェニルジエトキシシラン,エ チルトリメトキシシラン,ビニルトリメトキシシ ラン、メチルトリメトキシシラン、フェニルトリ メトキシシラン。ァークロルプロピルトリメトキ シンラン、メチルトリエトキシシラン、エチルト リエトキシシラン、ピニルトリエトキシシラン。 プチルトリエトキシシラン, フェニルトリエトキ シシラン、ァーアミノプロピルトリエトキシシラ ン、クロルトリエトキシシラン。エチルトリイソ プロポキシシラン、ピニルトリプトキシシラン. ケイ酸エチル、ケイ酸プチル、トリメチルフェノ キシシラン,メチルトリアリロキシシラン,ピニ 酸エチルなど各種のものがあげられる。

一方、 (ii) Si-O-C結合を有する有機ケ ィ岽化合物としては、これも様々なものが使用可 能であり、例えばアルコキシシラン,アリーロキ シシランなどがある。このような例としては、一 般式R⁴m Si (OR⁵)_{4-m} (式中、R⁴はアル キル基,シクロアルキル基,アリール基,アルケ ニル基,ハロアルキル基,アミノアルキル基ある いはハロゲンを示し、Riはアルキル基,シクロ アルキル基、アリール基、アルケニル基あるいは アルコキシアルキル基を示す。またmは0≤m≦。 3 である。但し、m個のR⁴,(4 - m)個のOR⁵ はそれぞれ同一であっても異なるものであっても よい。)で衷わされるケイ酸エステルを挙げるこ とができる。また他の例としては、OR⁵基を有 するシロキサン類あるいはカルボン酸のシリルエ ステルなどがある。さらに、他の例として、Si - O - C 結合を有しないケイ素化合物とO - C 結 合を有する化合物を予め反応させるかα-オレフ ィンの重合の際に反応させてSi-O-C結合を

ルトリス (B-メトキシエトキシ) シラン・ピニルトリアセトキシシラン、ジメチルテトラエトキシジロキサンなどがある。これらの中で特に、メチルトリメトキシシラン、フェニルトリメトキシシラン、ピニルトリエトキシシラン、ゲイ酸エチル、ジフェニルジメトキシシラン、メチルフェニルジメトキシシラン、エールジェトキシシランなどが好ましい。

本発明の触媒の(C) 成分として、上述の(i) 芳香族カルボン酸エステルと(ii) Si-O-C 結合を有する有機ケイ素化合物の混合物が使用されるが、ここで両化合物の混合比は各種状況に応じて適宜定めればよく、特に制限はない。しかし、通常は(i) 芳香族カルボン酸エステルと(ii) Si-O-C 結合を有する有機ケイ素化合物のモルとして、前者:後者=1:10~1:1、好ましくは1:2~3:4の範囲で選定する。芳香族カルボン酸エステルの混合割合が小さすると

得られるポリオレフィンに臭いが生じるとともに 透明性の劣ったものとなる。逆にこの混合割合が 大きすぎると触媒の活性が低下し、また得られる ポリオレフィンの立体規則性が低下する。

本発明の方法では、上述の(A),(B),(C)成分を 主成分とする触媒を用いて α – オレフィンの重合 を行なう。

α-オレフィンの重合にあたっては、反応系に
(A),(B) および(C) 成分を加えると共に、この系
にα-オレフィンを導入して重合反応を進行させ
ればよい。

重合方法ならびに条件等は特に制限はなく、バルク重合、溶液重合、懸濁重合、気相重合等のいずれも可能であり、また連続重合、非連続重合等のいずれも可能である。触媒の各成分の添加量は、一般に(A) 成分をチタン原子に換算して0.01~0.1ミリモル/ &、好ましくは0.01~0.05ミリモル/ &とし、(B) 成分を(A) 成分中のチタン原子に対して100~200(モル比)、好ましくは140~170(モル比)とする。また、(C)

種α-オレフィン相互の共重合に有効に利用でき る。

(発明の効果)

本発明の方法によれば、用いる触媒の活性が極めて高く、しかも臭いや着色がなく、ヘイズのすぐれたポリオレフィンが洗浄することなしに得られる。

したがって、本発明の方法によって得られるポリオレフィン、特にポリプロピレンが極めてすぐれた物性を有するものであって、フィルム資材等として好適に利用される。

(実施例)

次に本発明を実施例によりさらに詳しく説明する。

実施例1

(1) マグネシウム化合物とチタン化合物の複合体 の調製。

よく乾燥した500ml四つロフラスコに、脱 .水精製したn-ヘプタン150ml, マグネシウムジエトキシド10.0g(88ミリモル) および 成分の添加量は(A) 成分中のチタン原子に対して30~100(モル比)、好ましくは40~50(モル比)とすべきである。さらに反応系のαーオレフィン圧は大気圧~40kg/cdG、好ましくは8~40kg/cdGであり、反応温度は40~100℃、好ましくは50~80℃である。重合に際しての分子量調節は公知の手段、例えば水電により行なうことができる。なお、反応時間の範囲で適宜選定すればよい。

本発明の方法で重合できるαーオレフィンは、 様々なものがあるが、通常は一般式 R・- CH = CH z (式中、R・ は水素または炭素数 1 ~ 20 のアルキル基あるいはシクロアルキル基を示す。) で表わされるもの、例えばエチレン、プロピレン、 ブテンー 1、ペンテンー 1、オクテンー 1 等の直 領モノオレィン類をはじめ、4 - メチルーペンテンー 1 シー 1 等の分岐モノオレフィン類等をあげることも でき、本発明は、これらの単独 重合、あるいは各

安息香酸エチル2.64g (17.6ミリモル) を加 えて還流下1時間反応を行なった。次いで温度を 70℃にして四塩化チタン83g(440ミリモ ル)を30分間で滴下し、さらに還流下3時間反 応を行なった。その後、温度を80℃にして上滑 液を抜き取り、n-ヘプタン250mℓを加え機 拌・静置し上澄液抜き出しを2回行なって洗浄し た後、新たにn-ヘプタン150mlを加え温度 を70℃にして四塩化チタン83g(440ミリ モル)を30分間で滴下し、退流下3時間反応を 行なった。次いで温度を80℃にして上澄液を抜 き取りn-ヘプタン250mlを加えて洗浄を行 なった。洗浄は塩素イオンが検出されなくなるま で繰り返し、固体状のマグネシウム化合物とチャ ン化合物の複合体を得た。比色法によりこの複合 体のチタン担持量を測定したところ、26g-Ti/g-複合体であった。

(2) プロピレンの重合

5 l 容のステンレス鋼製オートクレーブに液化 したプロピレン1500gとトリエチルアルミニ ウム 5 ミリモル、フェニルトリメトキシシラン 0.7 ミリモル、パラトルイル酸メチル0.5 ミリモルおよび上記(1)で得られた複合体をチタン原子として0.03ミリモルを加え70℃に昇温した。次いで水素を2.5 kg/cd封入し、1時間重合を行なった。

この重合反応によって得られたポリプロピレン パウダーの立体規則性係数 (I.1.) および触媒活 性を測定した。またパウダー中の残留塩素量を築 光 X 線により測定した。結果を第 1 表に示す。

続いて上記パウダーを押出機でペレット化し、 次いでラボプラストミル(東洋精機(興製)にて厚 さ30μのフィルムを成形し、このフィルムのヘ ィズを測定した。結果を第1妻に示す。

なお、上述の1.1.および触媒活性の定義は以下 のとおりである。

触媒活性:70℃,1時間の条件の重合でチタ

を抜き取りnーヘブタンを加えて洗浄を行なった。 洗浄はnーヘブタン中にチタンが検出されなくな るまで繰り返し、マグネシウム化合物とチタン化 合物の複合体を得た。

(2) プロピレンの重合

実施例 1 (2) において、マグネシウム化合物とチタン化合物の複合体として上記比較例 1 (1) で得られた複合体を用いたこと以外は、実施例 1 (2) と同様の操作を行なった。結果を第 1 表に示す。

比較例 2

実施例 1 (2) において、フェニルメトキシシランを用いず、またパラトルイル酸メチルを1.5 ミリモル用いたこと以外は、実施例 1 (2) と同様の操作を行なった。結果を第 1 表に示す。

ン原子1gあたりに生成した全ポリマーの質量(kg)。

実施例 2

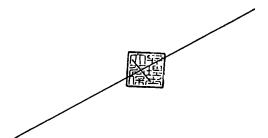
実施例 1 (2) において、フェニルトリメトキシシランの代わりにジフェニルジエトキシシラン0.7 ミリモルを用い、またパラトルイル酸メチルを0.5 ミリモルに代えて0.4 2 ミリモル用いたこと以外は、実施例 1 (2) と同様の操作を行なった。結果を第 1 表に示す。

比較例 1

(1) マグネシウム化合物とチタン化合物の複合体の調製。

市販の無水塩化マグネシウム500gと安息香酸プチル150mgとをアルゴン雰囲気中でステンレス鋼製ボールミルに装入して、24時間粉砕した。

次に、得られた粉砕物の一部を四塩化チタン中に懸濁させ、80でで2時間攪拌接触したのち、 滤過によって固体成分を分離し、再び四塩化チタ ン中で80で、2時間接触させた。次いで上澄液



第 1 表

		触媒活性. (kg·PP/g·Ti·br)	I. I. (%)	残留塩素 (ppm)	ヘイズ** (%)	着色度**	臭	6.
実施例	L	1 86.0	9 5. 3	4 4 . 3	8. 6	無色	な	L
~ 2	:	1 92.0	94.8	4 3. 0	8.8	無色	な	L
比較例 1		1 72.2	95.7	2 17.7	9. 1	禮黄色	な	L
~ 2		2 19.2	9 5. 2	41.2	19.4	無色	異臭	有り

- * 1 JIS K 7105に準拠
- * 2 巻取ったフィルムの端面を目視にて観察した。

手統補正書(함)

昭和61年3月27日

特許庁長官 宇賀遺郎 殿

1. 事件の表示

特顧昭60-42783

2. 発明の名称

α-オレフィンの重合方法

3. 補正をする者

事件との関係 特許出願人 出光石油化学株式会社

4. 代 理 人

104

東京都中央区京橋1丁目1番10号

西勘ピル5階

(7407) 弁理士 久保田 廢 郎 電話(275) 0721番



5. 補正の対象

明細書の発明の詳細な説明の翻

6. 補正の内容

明細書第17頁の11行目の「フェニルメ



トキシシラン」を「フェニルトリメトキシシラン」 ・に訂正する。

(以上)